

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2001-085063
(43)Date of publication of application : 30.03.2001

(51)Int.CI. H01M 10/40
H01G 9/058

(21)Application number : 11-259012 (71)Applicant : NGK INSULATORS LTD
(22)Date of filing : 13.09.1999 (72)Inventor : ARAI YUSUKE
KATSUKAWA HIROYUKI

(54) ELECTROCHEMICAL CAPACITOR

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain high capacitance with pseudo-capacitance, and to inexpensively make up an electrochemical capacitor by using a product material generated by electrochemically reacting a partially oxidized material of a carbon material having microcrystal carbon similar to graphite in an organic electrolyte as an active material of a polarizable electrode.

SOLUTION: A carbon material is desirably formed by heat treating an easily graphitizable carbon raw material at 500° C to 1000° C in an inert gas atmosphere. A partial oxidizing method is a desirable method for heat treating the carbon material at a temperature or more for generating alkaline metal vapor in an inactive atmosphere in the presence of at least one kind of alkaline metal and alkaline metal compound including oxygen or a method for soaking the carbon material in an oxidizing agent capable of forming a graphite acid when soaking graphite or a method for heat treating the carbon material at a temperature lower than a heat treatment temperature of the easily graphitizable carbon raw material in an oxidizing atmosphere including oxidizing gas.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2001-85063

(P2001-85063A)

(43)公開日 平成13年3月30日 (2001.3.30)

(51)Int.Cl.⁷

H 01 M 10/40

H 01 G 9/058

識別記号

F I

H 01 M 10/40

H 01 G 9/00

テマコード(参考)

Z 5 H 0 2 9

3 0 1 A

審査請求 未請求 請求項の数 7 OL (全 6 頁)

(21)出願番号 特願平11-259012

(22)出願日 平成11年9月13日 (1999.9.13)

(71)出願人 000004064

日本碍子株式会社

愛知県名古屋市瑞穂区須田町 2 番56号

(72)発明者 新居 裕介

愛知県名古屋市瑞穂区須田町 2 番56号 日
本碍子株式会社内

(72)発明者 勝川 裕幸

愛知県名古屋市瑞穂区須田町 2 番56号 日
本碍子株式会社内

(74)代理人 100088616

弁理士 渡邊 一平

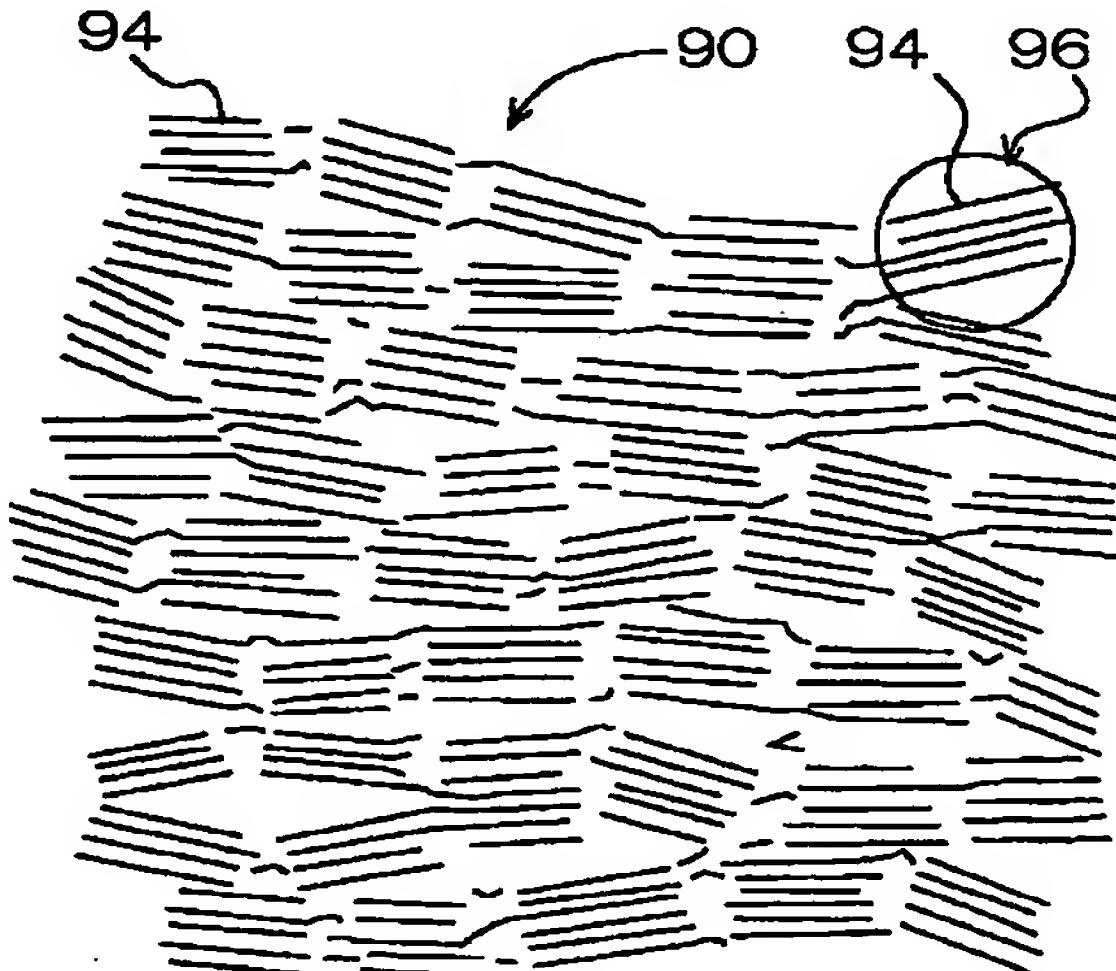
最終頁に続く

(54)【発明の名称】 電気化学キャパシタ

(57)【要約】

【課題】 分極性電極材料として黒鉛類似の微結晶炭素を有する炭素材料を用い、活物質として電気化学反応による生成物を用いることにより、疑似容量に基づく高い静電容量密度を示す電気化学キャパシタを提供する。

【解決手段】 分極性電極が有機電解液中に浸漬される電気化学キャパシタである。分極性電極の活物質として、黒鉛類似の微結晶炭素94を有する炭素材料90を部分酸化したものを、有機電解液中で電気化学反応させて生ずる生成物を用いた。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 分極性電極が有機電解液中に浸漬される電気化学キャパシタであって、黒鉛類似の微結晶炭素を有する炭素材料を部分酸化したものを当該有機電解液中で電気化学反応させて生ずる生成物を、当該分極性電極の活物質に用いてなることを特徴とする電気化学キャパシタ。

【請求項2】 前記炭素材料が、易黒鉛化炭素原料を不活性ガス雰囲気中、500°C~1000°Cで熱処理してなるものであることを特徴とする請求項1記載の電気化学キャパシタ。

【請求項3】 前記部分酸化の方法が、前記炭素材料を、アルカリ金属及び酸素を含むアルカリ金属化合物の少なくとも1種の存在下、不活性雰囲気中、アルカリ金属蒸気が発生する温度以上で熱処理する方法であることを特徴とする請求項1又は2記載の電気化学キャパシタ。

【請求項4】 前記部分酸化の方法が、前記炭素材料を、黒鉛を浸漬すると石墨酸が形成できる酸化剤に浸漬する方法であることを特徴とする請求項1又は2記載の電気化学キャパシタ。

【請求項5】 前記部分酸化の方法が、前記炭素材料を、酸化性ガスを含む酸化雰囲気中において、前記易黒鉛化炭素原料の熱処理温度よりも低い温度で熱処理する方法であることを特徴とする請求項1又は2記載の電気化学キャパシタ。

【請求項6】 前記炭素材料を部分酸化したものを用いて作製したシート状電極とセバレータ並びに集電体を組み合わせて有機電解液に浸漬し、キャパシタを構成した後に通電することで、前記電気化学反応を行うことを特徴とする請求項1~5のいずれか一項に記載の電気化学キャパシタ。

【請求項7】 前記電気化学反応を行なう電解液と、キャパシタとして動作させる電解液に異なるものを用いたことを特徴とする請求項6記載の電気化学キャパシタ。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、分極性電極材料として黒鉛類似の微結晶炭素を有する炭素材料を用い、活物質として電気化学反応による生成物を用いることにより、疑似容量に基づく高い静電容量密度を示す電気化学キャパシタに関する。

【0002】

【従来の技術】 電気化学キャパシタ（以下、「キャパシタ」という。）は、ファラッド級の大容量を有し、充放電サイクル特性にも優れることから、電子機器のバッカアップ電源や自動車を始めとした各種輸送機のバッテリーとして用いられている他、エネルギーの有効利用の観点からは、夜間電力の貯蔵といった用途での使用も検討されている。

【0003】 このようなキャパシタの基本構造の1つである単電極セル10は、図1に示されるように、一般的には金属材料からなる集電体20・22にそれぞれ正極側の分極性電極24と負極側の分極性電極26が形成され、分極性電極24・26がセバレータ28によって隔離された構造を有しており、分極性電極24・26には、溶媒と電解質とからなる電解液が含浸される。

【0004】 また、図2は単キャパシタセル12の構造を示しており、複数の単電極セル10を、集電体20・22に形成された電極取り出し部30・32をそれぞれ電気的に並列接続した構造を有している。自動車用等に用いられる比較的容量の大きなキャパシタとしては、このような単キャパシタセル12が好適に用いられる。これら単電極セル10や単キャパシタセル12は、共に平板型であり、高充填、大面積化が容易である特徴を有する。

【0005】 このような平板型のキャパシタに対して、図3に示すような捲回型のキャパシタ70もある。捲回型キャパシタ70においては、集電体20に正極側の分極性電極24が形成された正極シート72と、集電体22に負極側の分極性電極26が形成された負極シート74とを、セバレータ28を介して円筒状に捲回して作製された捲回体76が電極体として用いられ、例えば、この捲回体76をケース78に収容して電解液を充填し、各極シート72・74と電極端子80の各々との導通を確保しながら、電極端子80が形成された封口板82でケース78の開口端面を封止することで作製される。

【0006】

【発明が解決しようとする課題】 このようなキャパシタ用の分極性電極材料としては、比表面積が1000m²/g以上の活性炭を主体とするものが従来から使用されている。このような活性炭を用いたキャパシタにおいて発現する静電容量の主たるものは電気二重層容量である。この場合、静電容量密度は20F/cc程度、耐電圧は3V程度が限界であった。

【0007】 そこで、キャパシタの更なる高性能化を図るために、新しい高静電容量の分極性電極材料が望まれており、酸化ルテニウム等の金属酸化物やポリビロール等の導電性高分子を用いたレドックス反応による疑似容量を利用したキャパシタに注目が集まっている。

【0008】 しかし、金属酸化物を用いたキャパシタは、ルテニウム等の高価な材料を必要とすることや、水溶液電解液しか用いることができないために動作電圧を高くできないということが問題となっている。また、導電性高分子を用いた場合には、有機電解液を使用することができるため、耐電圧を高くすることはできるが、化学合成が複雑で高価であったり、厚膜化が難しく、大容量化が困難であるという問題がある。

【0009】

【課題を解決するための手段】 本発明は、上述した課題に鑑みてなされたものであり、その目的とするところは、疑似容量によって高い静電容量を発現し、かつ安価に合成が可能な活物質を用いたキャパシタを提供することにある。即ち、本発明によれば、分極性電極が有機電解液中に浸漬されてなる電気化学キャパシタであって、黒鉛類似の微結晶炭素を有する炭素材料を部分酸化したものを当該有機電解液中で電気化学反応させて生ずる生成物を、当該分極性電極の活物質に用いてなることを特徴とする電気化学キャパシタ、が提供される。

【0010】 このような本発明の電気化学キャパシタにおいては、炭素材料として、易黒鉛化炭素原料を不活性ガス雰囲気中、500°C～1000°Cで熱処理して得られたものを用いることが好ましい。部分酸化の方法の1つとしては、炭素材料を、アルカリ金属及び酸素を含むアルカリ金属化合物の少なくとも1種の存在下、不活性雰囲気中、アルカリ金属蒸気が発生する温度以上で熱処理する方法が挙げられる。また、別の部分酸化の方法として、炭素材料を、黒鉛を浸漬すると石墨酸が形成できる酸化剤に浸漬する方法を用いることも好ましく、更に、炭素材料を、酸化性ガスを含む酸化雰囲気中において、易黒鉛化炭素原料の炭化温度よりも低い温度で熱処理する方法を探ることもできる。

【0011】 なお、静電容量発現のための電気化学反応は、炭素材料を部分酸化したものを用いて作製したシート状電極とセパレータ並びに集電体を組み合わせて有機電解液に浸漬し、キャパシタを構成した後に通電することで行なうことが好ましい。このとき、電気化学反応を行なう電解液と、キャパシタとして動作させる電解液に異なるものを用いることも可能である。

【0012】

【発明の実施の形態】 本発明の電気化学キャパシタ(キャパシタ)は、分極性電極を有機電解液中に浸漬してなるものである。分極性電極の主材料となる炭素材料を製造するにあたっては、まず、石油コークス、石炭コークス、石油ピッチ(タール)、石炭ピッチ(タール)、メソフェーズカーボン、ポリ塩化ビニル、ポリイミド等の易黒鉛化炭素原料を、熱処理して炭化する。この炭化処理は、不活性ガス雰囲気中、約500°C～1000°Cの温度範囲で、好適に行われる。これらの易黒鉛化炭素原料は、1種類を単独で用いてもよく、また複数種の混合物として用いてもよい。不活性ガスとしては、窒素ガス、並びにアルゴンガスやヘリウムガスといった希ガスが好適に用いられる。

【0013】 こうして得られた炭素材料90の微構造の説明図を図4に示す。炭素材料90は、黒鉛類似の微結晶炭素94(微結晶炭素94の網平面は紙面に垂直)が層状に積層されてなる構造体96から主に構成されている。構造体96そのものは微結晶炭素94がほぼ平行にはほぼ等間隔で積み重なった構造を有しているが、各構

造体96間の配列は、層平面が略平行に、但し、完全に平行となるようには配向せずに、不規則に角度を持って積み重なっている。

【0014】 次に、得られた炭素材料を、所定粒径を有するように粉碎することが好ましい。ここで、易黒鉛化炭素原料が粉末状である等の理由で炭素材料が粉末の形で得られる場合には、粉碎処理は必ずしも必要ではない。この粉碎処理により、次工程における部分酸化処理の反応の均一化と、処理時間の短縮を図ることができるようになる。なお、ここでの粉碎処理には、乾式・湿式を問わず、公知の種々の方法を用いることができる。

【0015】 次に、炭素材料を部分酸化する。この部分酸化の1つの方法は、炭素材料を、アルカリ金属及び酸素を含むアルカリ金属化合物(以下、「アルカリ金属化合物」という。)の少なくとも1種の存在下、不活性雰囲気中、アルカリ金属蒸気が発生する温度以上で熱処理する方法である。

【0016】 ここで、アルカリ金属化合物としては、アルカリ金属元素にカリウム、ナトリウム、リチウム、ルビジウムを用いた酸化物、水酸化物、硝酸塩、硫酸塩、炭酸塩等を用いることができ、例として水酸化カリウム、水酸化ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム等を挙げることができる。これらのアルカリ金属化合物は複数種を混合して用いてもよい。

【0017】 なお、アルカリ金属化合物の「存在下」とは、炭素材料をアルカリ金属化合物と直接に混合した状態や、炭素材料をアルカリ金属化合物から発生するアルカリ金属蒸気と接する環境下に置くことをいう。また、アルカリ金属蒸気が発生する温度での処理とは、炭素材料とアルカリ金属化合物の存在下、アルカリ金属の蒸気が発生する温度にまで加熱して処理することをいう。このような熱処理は不活性ガス雰囲気中で行われる。

【0018】 さて、上述のように、アルカリ金属化合物の存在下に熱処理され、部分酸化された炭素材料は、不要なアルカリ金属化合物が炭素材料に付着等しているので、これを除去する必要がある。そこで、メタノールやエタノール等のアルコール系溶媒や蒸留水等を用いて、炭素材料に不要に付着等したアルカリ金属化合物を溶解し、炭素材料を洗浄、濾過する。こうして、分極性電極に用いられる炭素材料が得られる。

【0019】 別の炭素材料の部分酸化方法は、炭素材料を、酸化性ガスを含む酸化雰囲気中において、易黒鉛化炭素原料の炭化温度よりも低い温度で熱処理する方法である。酸化性ガスとしては、酸素、NO_x、CO_x、水蒸気、空気等が挙げられ、その分圧と酸化処理温度を制御することにより、極度な炭素材料の酸化、即ち燃焼を抑制しつつ、部分酸化を行うことができる。

【0020】 更に別の炭素材料の部分酸化方法は、黒鉛を浸漬すると石墨酸を形成して溶解させることができ

る酸化剤に、炭素材料を浸漬して酸化させる方法である。酸化剤としては、熱硝酸と塩素酸カリウム (KC1O₄) の混合物、熱硝酸と過塩素酸 (HClO₄) の混合物や熱硝酸と熱硫酸の混酸等が挙げられ、温度と浸漬時間を制御することで部分酸化を行なうことができる。

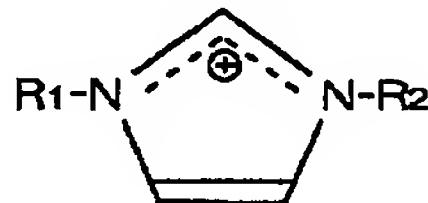
【0021】さて、上述の通りにして作製された炭素材料を主材料として、分極性電極が作製される。この分極性電極の作製は、炭素材料に、有機バインダやカーボンブラック等の導電剤を添加した後、混合、混練等し、板状やシート状といった種々の形状に加工することで行われる。特に、シート状に成形して分極性電極として、キャバシタとして高い性能を得ることができる。

【0022】なお、炭素材料は、キャバシタの構造に関係なく分極性電極の材料として用いることができるとはいうまでもない。例えば、分極性電極を前述した図1記載の単電極セル10や図2記載の単キャバシタセル12、更には図3記載の捲回体76のような構造に形成して、ケースに収容し、有機電解液を含浸させることで種々の構造のキャバシタを作製することができる。

【0023】キャバシタの構造は異なっても、使用される有機電解液には変わりはない。有機電解液の溶質、即ち電解質としては、4級アンモニウムの4フッ化ホウ酸 (BF₄⁻) 塩又は6フッ化リン酸 (PF₆⁻) 塩、或いはテトラエチルアンモニウム (TEA⁺) 又はテトラブチルアンモニウム (TBA⁺) のBF₄ 塩又はPF₆ 塩、トリエチルメチルアンモニウム (TEMA⁺) のBF₄ 塩又はPF₆ 塩、或いは4級ホスホニウム塩のBF₄ 塩又はPF₆ 塩、テトラエチルホスホニウム (TEP⁺) のBF₄ 塩又はPF₆ 塩、或いは一般式

【0024】

【化1】



【0025】(式中、R₁、R₂は炭素数1～5のアルキル基であり、R₁、R₂は同じ基でもよいし、異なる基でもよい。)に示されるイミダゾリウム誘導体のBF₄ 塩又はPF₆ 塩、1-エチル-3-メチルイリダゾリウム (EMI⁺) のBF₄ 塩又はPF₆ 塩が好適に用いられる。

【0026】また、電解液の溶媒としては、プロピレンカーボネート (PC)、アーブチルラクトン (GBL)、エチレンカーボネート (EC)、スルホラン (SL) の少なくとも1種を含むものが好適に用いられる。また、前記PC、GBL、EC、SLの少なくとも1種を含むものを主溶媒とし、ジメチルカーボネート (DMC)、エチルメチルカーボネート (EMC)、ジエチルカーボネート (DEC) の少なくとも1種を含むものを副溶媒としたものを用いることも可能である。

【0027】ここで、主溶媒とは、その物質単独であっても電解液溶媒として十分な性能が得られる溶媒をいい、副溶媒とは、その物質単独では電解液溶媒としての性能は低いが、主溶媒と組み合わせて用いることで、主溶媒単独又は副溶媒単独以上の性能が得られる溶媒をいい、副溶媒の添加量は、例えば50%以下である、といった制限のあるものではない。

【0028】さて、所定の形状に成形された分極性電極と、セバレータ並びに集電体を組み合わせて有機電解液に浸漬し、キャバシタを構成した後は、通電による電気化学反応を行う。ここでの「キャバシタの構成」とは、製品としてのキャバシタを作製するという意味を有するが、このような意味に限定されるものではなく、キャバシタとして動作する環境にセッティングすることも指す。従って、電気化学反応を行った後の分極性電極は、異なる有機電解液を用いたキャバシタの分極性電極として、製品たるキャバシタに使用することも可能である。

【0029】この電気化学反応によって発現する静電容量は、同じ炭素が主成分である活性炭を用いた場合よりも、極めて大きいことが特徴である。従って、本発明のキャバシタにおいては、この電気化学反応による生成物が関与したレドックス反応に基づく疑似容量を主として静電容量が発現しているものと考えられる。

【0030】つまり、本発明のキャバシタは、従来の電気二重層容量の発現によるキャバシタと区別されるものであり、分極性電極における活物質は、実際には炭素材料ではなく、電気化学反応による生成物とみなすことができるものである。逆に、本発明のキャバシタは、電気二重層容量も有するが、このような電気化学反応生成物が関与した疑似容量を主と考えなければ、その静電容量特性を説明することが困難なものである。なお、この生成物を同定するには至っていないが、炭素材料中の部分酸化した黒鉛類似微結晶炭素からなる構造体の表面及び/又は構造体間の間隙部に有機電解液と部分酸化した黒鉛類似微結晶炭素とが電気化学反応して形成されるものと推定される。

【0031】ところで、後述する実施例に示されるように、上述した電気化学反応を一度行って、疑似容量の発現に寄与する物質を生成させた後には、有機電解液を他の種類のものと交換して、キャバシタを構成することも可能である。

【0032】なお、電気化学反応を一度行って、疑似容量の発現に寄与する物質を生成させるのに最適な有機電解液と、キャバシタとして最適動作の電解液は必ずしも一致しないので、疑似容量発現用とキャバシタ動作用の電解液に別のものを用いて最適化することで、更に高容量なキャバシタを得ることも可能である。

【0033】

【実施例】次に、本発明の実施例について説明する

が、以下の実施例が本発明を限定するものでないことはいうまでもない。

【0034】 (実施例1) 易黒鉛化炭素原料として石油コークスを用い、石油コークス100gを、窒素雰囲気中、800°Cで2時間ほど熱処理し、室温まで冷却した。なお、この時の昇温速度は100°C/時間とした。その後、得られた炭素材料を平均粒径27μmに粉碎し、この炭素材料の粉末50gと水酸化カリウム100gをアルミナ坩堝に入れ、窒素ガス雰囲気中、800°Cで2時間熱処理して、冷却後に不要な水酸化カリウム等を水洗して除去し、濾過により炭素材料粉末を分離、乾燥して粉末状の炭素材料を得た。

【0035】 得られた炭素材料1gに対して、導電剤としてのカーボンブラック0.1g、バインダとしてのPTFE(ポリテトラフルオロエチレン)を添加して、混合、混練し、更に圧延して厚み0.5mmのシート状に成形した。こうして作製した分極性電極シートから、直径19mm中に打ち抜いたものを正負極の分極性電極として用い、また、集電体としてアルミニウム箔を、セバレータとしてガラス繊維不織布を用い、更にプロピレンカーボネート(PC)を溶媒とし、テトラエチルアンモニウム・テトラフルオロボレート(TEABF₄)を溶質として濃度1mol/Lの電解液を作製し、図1記載の単電極セル10と同等の構造を有するキャバシタ(実施例1)を構成した。

【0036】 ここでのキャバシタの作製は、露点80°C以下のアルゴンガス雰囲気のグローブボックス中で行い、有機電解液は、電気化学反応を行った後には、そのままキャバシタ通電用として用いることとし、そのため量的にやや多めに注入した。

【0037】 作製した実施例1のキャバシタに対して、4Vの電圧まで5mAの定電流通電を行って電気化学反応を行い、活物質となる物質の合成を行った。その後、4Vにて20分間の定電圧充電を行った後、5mAの放電電流にて放電を行い、静電容量密度を求めた。実施例1のキャバシタは、31F/ccと大きな静電容量密度を示した。

【0038】 (実施例2) 平均粒径7μmのメンフェーズカーボンパウダー100gを、窒素雰囲気中、780°Cで2時間ほど熱処理し、室温まで冷却した後、解碎した。なお、熱処理における昇温速度は100°C/時間とした。得られた炭素材料の粉末50gを空気中、500°Cで2時間熱処理し、部分酸化を行った。

【0039】 得られた炭素材料を用い、実施例1の場合と同様にしてキャバシタ(実施例2)を作製した。しかし、実施例2のキャバシタの作製にあたっては、まず、テトラエチルアンモニウム・テトラフルオロボレート(TEABF₄)を溶質とし、スルホラン(SL)とジメチルカーボネート(DMC)の4:6混合溶媒を溶媒として、濃度1mol/Lに調製した有機電解液を用い

て、前述した実施例1と同様の手法により電気化学反応を行って活物質となる物質を合成し、次に、この電気化学反応に使用した有機電解液を除去して、新たにメチルエチルピロリジニウム・テトラフルオロボレート(MEPYBF₄)を溶質とし、プロピレンカーボネート(PC)を溶媒として、濃度2mol/Lに調製した有機電解液を、キャバシタ動作に充填しなおした。実施例1のキャバシタと同様に、静電容量密度を測定した結果、35F/ccの静電容量密度が得られた。

【0040】 (実施例3) ポリ塩化ビニル(PVC)粉末500gを、窒素雰囲気中、850°Cで2時間ほど熱処理した後、室温まで冷却し、平均粒径35μmに粉碎した。なお、この熱処理時の昇温速度は100°C/時間とした。次に得られた炭素材料の粉末10gを硝酸、硫酸、過塩素酸の混合溶液(体積比:1:5:5)に200°C、5分間浸漬後、水洗し、乾燥した。

【0041】 得られた炭素材料を用い、実施例1の場合と同様にしてキャバシタ(実施例3)を作製した。ここで、実施例3のキャバシタにおいては、アーブチルラクトン(GLB)を溶媒とし、トリエチルメチルアンモニウム・テトラフルオロボレート(TEMABF₄)を溶質として、濃度1mol/Lに調製した有機電解液を用い、実施例1のキャバシタの作製と同様に、電気化学反応とキャバシタ通電用の両方に用いた。作製した実施例3のキャバシタについて、4Vまで10mAの定電流通電し、充電後、5mAの放電電流で放電した結果、28F/ccの静電容量密度が得られた。

【0042】

【発明の効果】 以上の通り、本発明の電気化学キャバシタによれば、従来の活性炭を用いた電気二重層容量の発現によるキャバシタと比較して、電気化学反応によって安価に合成できる物質を活物質として用い、その物質による疑似容量の発現によって、格段に高い静電容量密度を得ることができることが可能となる。こうして、本発明は、キャバシタの小型化や軽量化、高密度化、低コスト化といった優れた効果を奏する。

【図面の簡単な説明】

【図1】 単電極セルの構造の一例を示す斜視図である。

【図2】 単キャバシタセルの構造の一例を示す斜視図である。

【図3】 捲回型電気化学キャバシタの構造の一例を示す斜視図である。

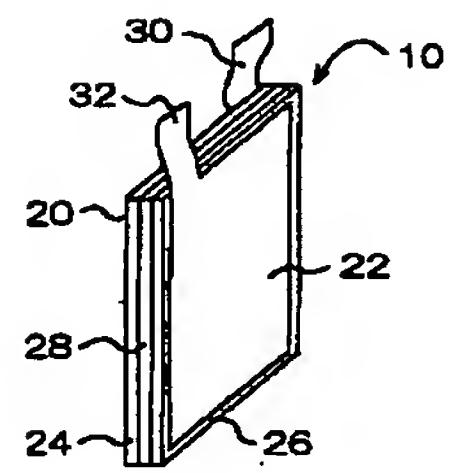
【図4】 本発明の電気化学キャバシタに好適に用いられる炭素材料の微構造を模式的に示した説明図である。

【符号の説明】

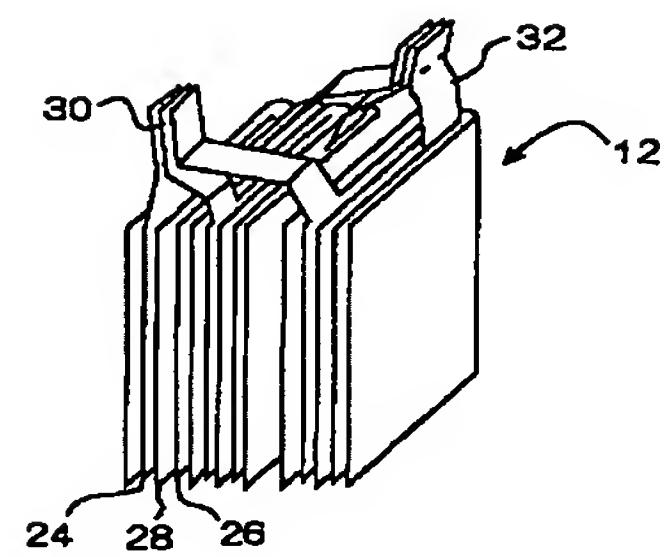
10…単電極セル、12…単キャバシタセル、22・24…集電体、26…分極性電極、28…セバレータ、30・32…電極取り出し部、70…捲回型キャバシタ、72…正極シート、74…負極シート、76…捲回体、

78…ケース、80…電極端子、82…封口板、90…*…*炭素材料、94…微結晶炭素、96…構造体。

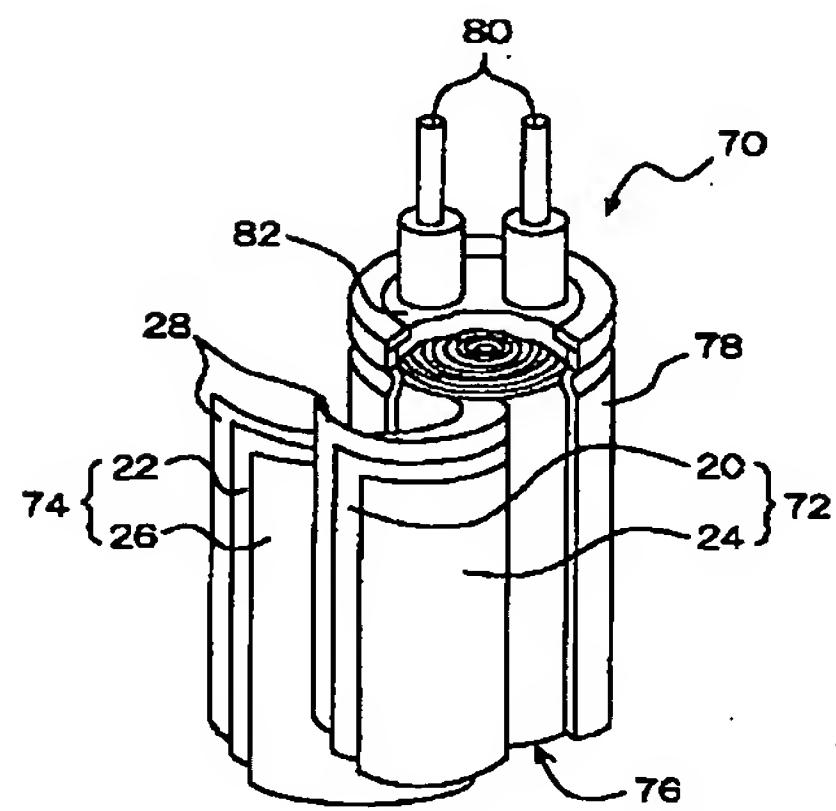
【図1】



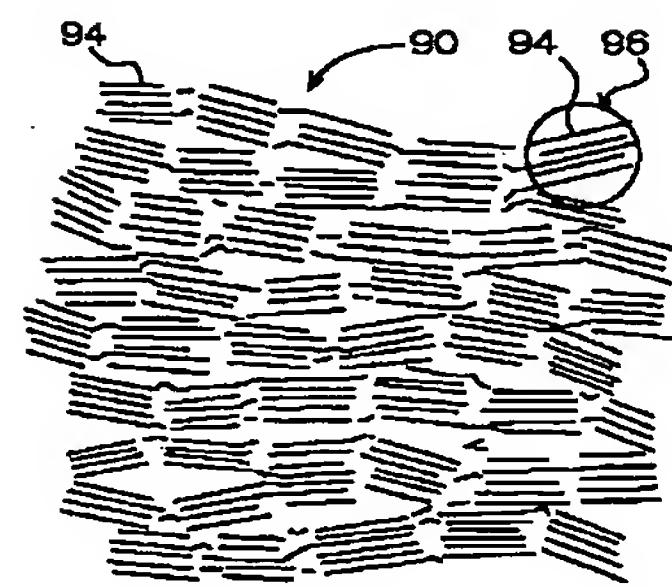
【図2】



【図3】



【図4】

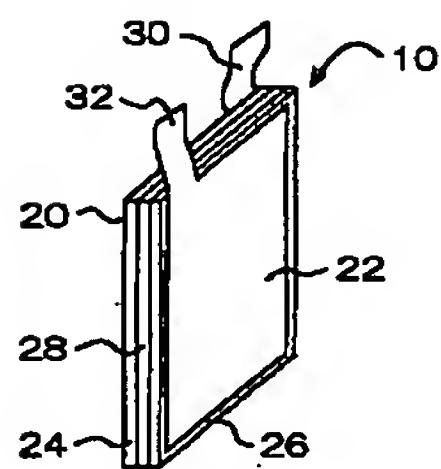


フロントページの続き

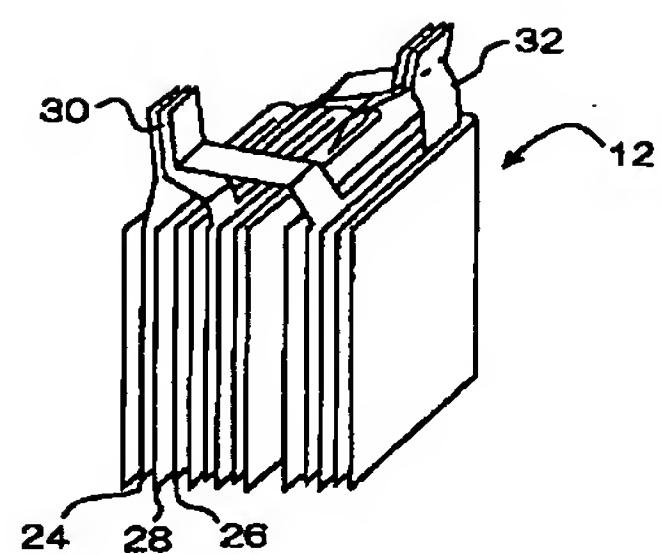
F ターム(参考) 5H029 AJ03 AJ14 AK06 AK07 AL06
 AL07 AM02 AM03 AM07 BJ02
 BJ04 BJ06 CJ02 CJ13 CJ14
 CJ28 DJ17 HJ14

78…ケース、80…電極端子、82…封口板、90…* *炭素材料、94…微結晶炭素、96…構造体。

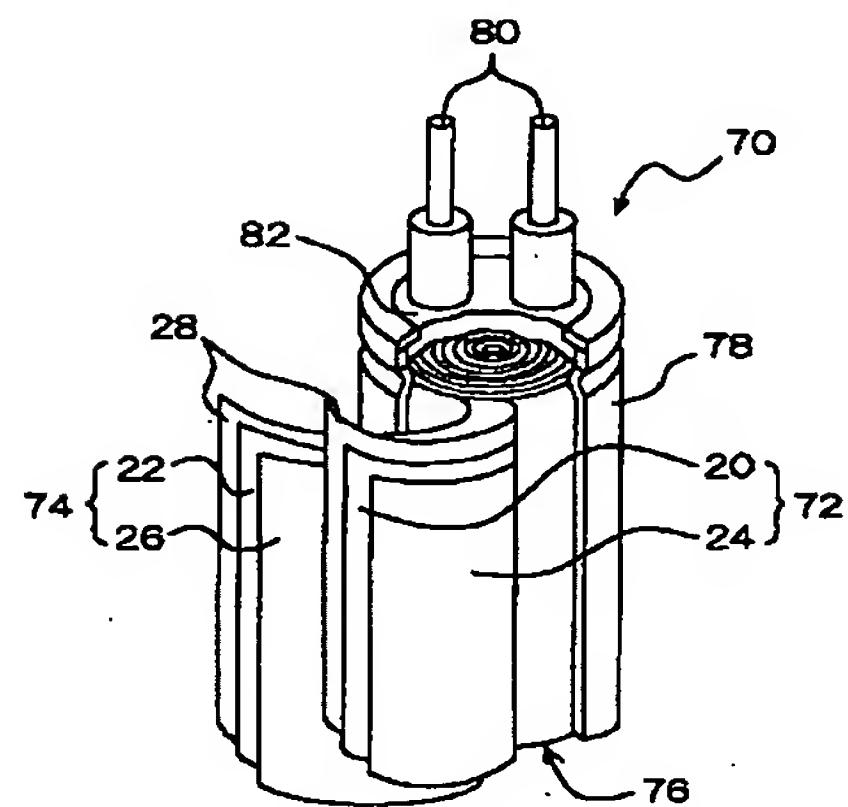
【図1】



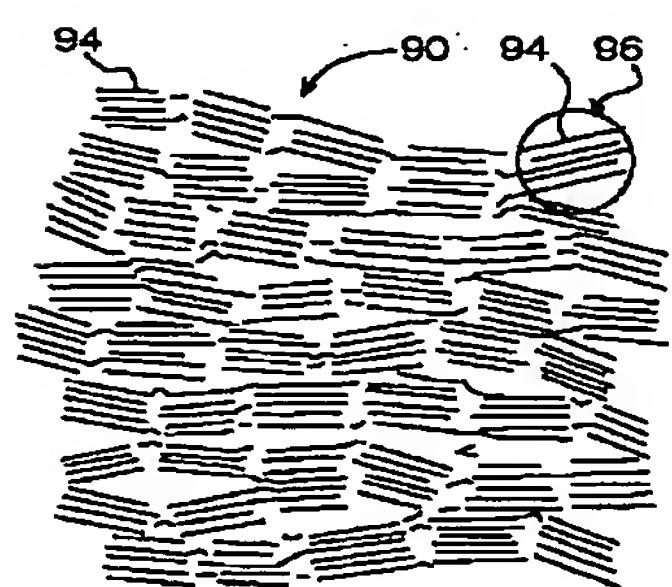
【図2】



【図3】



【図4】



フロントページの続き

F ターム(参考) 5H029 AJ03 AJ14 AK06 AK07 AL06
 AL07 AM02 AM03 AM07 BJ02
 BJ04 BJ06 CJ02 CJ13 CJ14
 CJ28 DJ17 HJ14